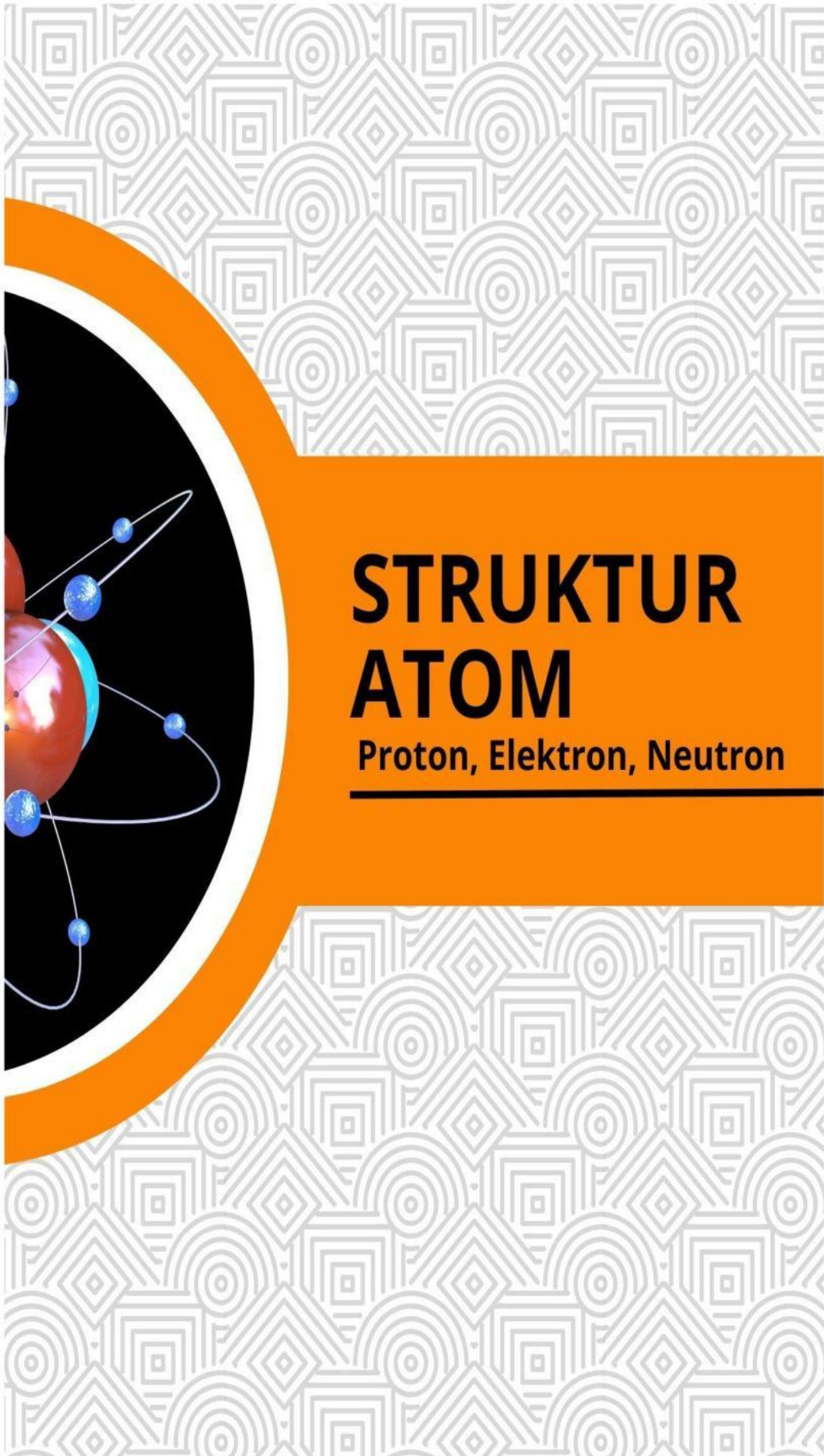




Nama : _____

Kelas : _____

KIMIA X

PENENTUAN JUMLAH PROTON, ELEKTRON, DAN NEUTRON PADA ION YANG BERMUATAN

Contoh:

Notasi	Ion Positif	Ion Negatif
	${}^A_Z\text{X}^{q+}$	${}^A_Z\text{X}^{r-}$
Jumlah proton (p)	$p = Z$	$p = Z$
Jumlah neutron (n)	$n = A - Z$	$n = A - Z$
Jumlah elektron (e)	$e = p - q$	$e = p + r$

Sumber: <https://idschool.net/>

TUGAS

Lengkapilah tabel berikut ini! Untuk jumlah elektron dan neutron tuliskan lengkap dengan cara perhitungannya!

Keterangan: Pada kolom pengisian muatan ion, jumlah elektron, dan jumlah neutron, perhatikan dalam pengisiannya tidak menggunakan spasi agar sesuai dengan kunci jawaban LKPD.

Notasi/Lambang	Muatan ion	Jumlah Proton	Jumlah Elektron	Jumlah Neutron
${}^{39}_{19}\text{K}^{+}$	+1	19	$19-1=18$	$39-19=20$
${}^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$				
${}^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$				
${}^{52}_{24}\text{Cr}^{3+}$				
${}^{108}_{47}\text{Ag}^{+}$				
${}^{14}_7\text{N}^{3-}$	-3	7	$7+3=10$	$14-7=7$
${}^{16}_8\text{O}^{2-}$				
${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$				
${}^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$				